

Министерство сельского хозяйства Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Санкт-Петербургский государственный университет ветеринарной
медицины»

УТВЕРЖДАЮ

Первый проректор
(проректор по учебно-
воспитательной работе)

Д.А. Померанцев

30.06. 2020 г.



Кафедра неорганической химии и биофизики

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

по дисциплине

«АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»


Уровень высшего образования

БАКАЛАВРИАТ

Направление подготовки 36.03.01 Ветеринарно-санитарная экспертиза
Очная, очно-заочная (вечерняя), заочная формы обучения

Год начала подготовки - 2020

Рассмотрена и принята
на заседании кафедры
«26» июня 2020 г.
Протокол № 9

Зав. кафедрой
неорганической химии и биофизики
к.х.н., доцент
 Т.П.Луцко

Санкт-Петербург
2020 г.

Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Сухинин Александр Александрович

Должность: Проректор по учебно-воспитательной работе

Дата подписания: 07.03.2022 13:13:27

Уникальный программный ключ:

e0eb125161f4cee9ef898b5de88f5c7dcef0c28a

ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ДИСЦИПЛИНЫ

Основная цель дисциплины при подготовке бакалавров ветеринарно-санитарной экспертизы заключается в том, чтобы дать студентам знания, касающиеся формирования цельного научного мировоззрения, включающего аналитическую химию как неотъемлемую часть культуры, а также научить студентов анализировать условия химических задач, выбирать методы решения и проводить анализ полученных результатов.

Для достижения поставленной цели необходимо решить следующие задачи:

- изучение теоретических основ аналитической химии;
- изучение основных современных методов химического и физико-химического анализа;
- приобретение навыков работы на современных приборах, предназначенных для физико-химических исследований и анализа;
- приобретение навыков статистической обработки полученных результатов;
- приобретение навыков проведения химических экспериментов и реакций, в том числе, для идентификации неорганических веществ, используемых в качестве препаратов ветеринарно-санитарной экспертизы.

ПЕРЕЧЕНЬ ПЛАНИРУЕМЫХ РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ (МОДУЛЮ), СООТНЕСЕННЫХ С ПЛАНИРУЕМЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ ОСВОЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

В результате освоения дисциплины обучающийся готовится к следующим типам деятельности в соответствии с образовательным стандартом ФГОС ВО 36.03.01 «Ветеринарно-санитарная экспертиза».

Область профессиональной деятельности:

13 Сельское хозяйство.

Профессиональный стандарт 13.012 Ветеринарный врач

Типы задач профессиональной деятельности:

- Производственный;
- Организационно-управленческий;
- Технологический.

Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины

Изучение дисциплины должно сформировать следующие компетенции:

а) Универсальные компетенции (УК):

Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1).

б) Общепрофессиональные компетенции (ОПК):

Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач (ОПК-4).

**Планируемые результаты освоения компетенций
с учетом профессиональных стандартов**

Компетенция	Категория компетенций	Категории			Основание (ПС, анализ опыта)
		Знать	Уметь	Владеть	
УК-1	Системное и критическое мышление	методы критического анализа и оценки современных научных достижений; основные принципы критического анализа.	получать новые знания на основе анализа, синтеза и др.; собирать и обобщать данные по актуальным научным проблемам, относящимся к профессиональной области; осуществлять поиск информации и решений на основе действий, эксперимента и опыта.	исследованием проблем профессиональной деятельности с применением анализа, синтеза и других методов интеллектуальной деятельности; выявлением проблем и использованием адекватных методов для их решения; демонстрацией в оценочных суждений в решении проблемных профессиональных ситуаций.	-
ОПК-4		химическую символику: знаки химических элементов, формулы химических веществ и уравнения химических реакций	вычислять: массовую долю химического элемента по формуле соединения; массовую долю растворенного вещества в растворе; количество вещества, объем или массу по количеству вещества, объему или массе реагентов или продуктов реакции. - применять знания теоретических основ аналитической химии в выборе и проведении аналитического эксперимента; - выполнять подготовительные и основные операции при проведении химического и физико-химического анализа; - оценивать возможность использования химической реакции в химическом анализе.	химической терминологией, знанием, умением и компетенциями, приобретёнными в процессе предшествующего изучения общей и неорганической химии; - основными навыками обращения с лабораторным оборудованием и посудой.	-

МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОПОП

Дисциплина Б1.О.37 «Аналитическая химия» является дисциплиной обязательной части федерального государственного образовательного стандарта высшего образования 36.03.01 «Ветеринарно-санитарная экспертиза» (уровень бакалавриата).

Осваивается во 2 семестре.

При обучении дисциплины «Аналитическая химия» используются знания и навыки, полученные студентами при освоении школьного уровня химии. Дисциплина «Аналитическая химия» является базовой, на которой строится большинство последующих дисциплин, таких как:

- 1) Органическая и физколлоидная химия.
- 2) Биологическая химия.
- 3) Ветеринарная фармакология.
- 4) Биофизика.
- 5) Химия пищи.
- 6) Ветеринарно-санитарная экспертиза.
- 7) Безопасность жизнедеятельности.

ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ «АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

Объем дисциплины «Аналитическая химия»
для очной формы обучения

Вид учебной работы	Всего часов	Семестр
		2
Аудиторные занятия (всего)	36	36
В том числе:		
Лекции, в том числе интерактивные формы		
Практические занятия (ПЗ), в том числе интерактивные формы	36	36
Самостоятельная работа (всего)	36	36
Вид промежуточной аттестации (зачет, экзамен)	Зачет	Зачет
Общая трудоемкость часы / зачетные единицы	72/2	72/2

Объем дисциплины «Аналитическая химия» для очно-заочной (вечерней)
формы обучения

Вид учебной работы	Всего часов	Семестр
		2
Аудиторные занятия (всего)	26	26
В том числе:		
Лекции, в том числе интерактивные формы		
Практические занятия (ПЗ), в том числе интерактивные формы	26	26
Самостоятельная работа (всего)	46	46
Вид промежуточной аттестации (зачет, экзамен)	Зачет	Зачет

Общая трудоемкость часы / зачетные единицы	72/2	72/2
---	-------------	-------------

Объем дисциплины “ Аналитическая химия” для заочной формы обучения

Вид учебной работы	Всего часов	Курс
		1
Аудиторные занятия (всего)	6	6
В том числе:		
Лекции, в том числе интерактивные формы		
Практические занятия (ПЗ), в том числе интерактивные формы	6	6
Самостоятельная работа (всего)	66	66
Вид промежуточной аттестации (зачет, экзамен)	Зачет	Зачет
Общая трудоемкость часы / зачетные единицы	72/2	72/2

5. СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ «АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

5.1. Содержание дисциплины «Аналитическая химия» для очной формы обучения

№	Наименование	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)		
				Л	ПЗ	СР
1.	Предмет и задачи аналитической химии	УК-1, ОПК-4	2	2	2	2
2.	Химическое равновесие в гетерогенных системах	УК-1, ОПК-4	2	2	2	2
3.	Качественный анализ	УК-1, ОПК-4	2	2	2	2
4.	Количественный анализ.	УК-1, ОПК-4	2	26	26	26
5.	Физико-химические и физические (инструментальные) методы анализа.	УК-1, ОПК-4	2	4	4	4
ИТОГО ПО I СЕМЕСТРУ				36	36	36

5.2. Содержание дисциплины “Аналитическая химия” для очно-заочной(вечерней) формы обучения

№	Наименование	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)		
				Л	ПЗ	СР
1.	Предмет и задачи аналитической химии	УК-1, ОПК-4	2	2	2	2
2.	Химическое равновесие в гетерогенных системах	УК-1, ОПК-4	2	1	1	2
3.	Качественный анализ	УК-1, ОПК-4	2	1	1	2
4.	Количественный анализ.	УК-1, ОПК-4	2	18	18	32
5.	Физико-химические и физические (инструментальные) методы анализа.	УК-1, ОПК-4	2	4	4	8
ИТОГО ПО 1 СЕМЕСТРУ				26	26	46

5.3. Содержание дисциплины “Аналитическая химия” для заочной формы обучения

№	Наименование	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)		
				Л	ПЗ	СР
1.	Предмет и задачи аналитической химии	УК-1, ОПК-4	2			4
2.	Химическое равновесие в гетерогенных системах	УК-1, ОПК-4	2		1	6
3.	Качественный анализ	УК-1, ОПК-4	2			6
4.	Количественный анализ.	УК-1, ОПК-4	2		4	42
5.	Физико-химические и физические (инструментальные) методы анализа.	УК-1, ОПК-4	2		1	8
ИТОГО ПО 1 СЕМЕСТРУ				6	6	66

6. ПЕРЕЧЕНЬ УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОГО ОБЕСПЕЧЕНИЯ ДЛЯ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

6.1. Методические указания для самостоятельной работы

1. Рабочая тетрадь по неорганической и аналитической химии [Текст] : учеб.-метод. пособие для студентов 1 курса фак. вет. мед. и вет.-сан. фак., для фак. вет. мед. очно-заочной (вечерней) формы обучения / Барышев А. Н. [и др.]; СПбГАВМ. - 4-е изд., перераб. и доп. - Санкт-Петербург: СПбГАВМ, 2017. – 112 с.
2. Рабочая тетрадь по неорганической и аналитической химии [Электронный ресурс] : учеб.-метод. пособие для студентов 1 курса фак. вет. мед. и вет.-сан. фак., для фак. вет. мед. очно-заочной (вечерней) формы обучения / Барышев А. Н. [и др.] ; СПбГАВМ. - 4-е изд., перераб. и доп. - Санкт-Петербург: СПбГАВМ, 2017. - 112 с. Режим доступа: Рабочая тетрадь по неорганической и аналитической химии учебно-. (дата обращения: 24.06.2020).
3. Методические указания по аналитической химии для студентов I курса ветеринарного факультета / сост. Т. П. Луцко, Р. А. Злотникова . - СПб. : Издательство СПбГАВМ, 2007. - 43 с.

6.2. Литература для самостоятельной работы

1. Аналитическая химия : учеб.-метод. пособие для студ. 1 курса ФВМ, ВСЭ, БЭК, ВБРИА / сост. Т. П. Луцко [и др.]; СПбГАВМ. - СПб.: Изд-во СПбГАВМ, 2016. - 39 с. (дата обращения: 24.06.2020).
2. Аналитическая химия [Электронный ресурс] : учебно-методическое пособие для студентов I курса ФВМ, ВСЭ, БЭК, ВБРИА / сост. Т. П. Луцко [и др.]; СПбГАВМ. - Санкт-Петербург : СПбГАВМ, 2016. - 39 с.. Режим доступа: Аналитич. химия. Учебно-методическое пособие для студентов I кур. (дата обращения: 24.06.2020).

7. ПЕРЕЧЕНЬ ОСНОВНОЙ И ДОПОЛНИТЕЛЬНОЙ ЛИТЕРАТУРЫ, НЕОБХОДИМОЙ ДЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

а) основная литература:

1. Цитович, И. К. Курс аналитической химии: учеб. / Цитович И.К. - Изд. десятое, стер. – СПб.: Лань, 2009. – 496 с. ISBN 978-5-8114-0553-4.
2. Цитович, И. К. Курс аналитической химии: учеб. / Цитович И.К. - Изд. девятое, стер. – СПб.: Лань, 2007. – 496 с. ISBN 978-5-8114-0553-4.
3. Цитович, И. К. Курс аналитической химии: учеб. пособие для студентов с.-х. вузов / Цитович И.К. - Изд. шестое, испр. и доп. – М.: Высш. школа, 1994. – 495 с. ISBN 5-06-002253-6.(дата обращения: 24.06.2020).
4. Цитович, И. К. Курс аналитической химии: учеб. пособие для студентов с.-х. вузов / Цитович И.К. – М.: Высш. школа, 1985. – 400 с. (дата обращения: 24.06.2020).

8. ПЕРЕЧЕНЬ РЕСУРСОВ ИНФОРМАЦИОННО-ТЕЛЕКОММУНИКАЦИОННОЙ СЕТИ «ИНТЕРНЕТ», НЕОБХОДИМЫХ ДЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Для подготовки к практическим занятиям и выполнения самостоятельной работы студенты могут использовать следующие Интернет-ресурсы:

1. <https://meduniver.com> – Медицинский информационный сайт.
2. <http://vanat.cvm.umn.edu> – Неорганическая и аналитическая химия университет Миннесота

Электронно-библиотечные системы:

1. ЭБС «СПбГАВМ»
2. ЭБС «Издательство «Лань»

3. ЭБС «Консультант студента»
4. Справочно-правовая система «КонсультантПлюс»
5. Университетская информационная система «РОССИЯ»
6. Полнотекстовая база данных POLPRED.COM
7. Научная электронная библиотека ELIBRARY.RU
8. Российская научная Сеть
9. Электронно-библиотечная система IOlib
10. База данных международных индексов научного цитирования Web of Science
11. Полнотекстовая междисциплинарная база данных по сельскохозяйственным и экологическим наукам ProQuest AGRICULTURAL AND ENVIRONMENTAL SCIENCE DATABASE
12. Электронные книги издательства «Проспект Науки»
<http://prospektnauki.ru/ebooks/>
13. Коллекция «Сельское хозяйство. Ветеринария» издательства «Квадро»
<http://www.iprbookshop.ru/586.html>

9. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ

Методические рекомендации для студентов – это комплекс рекомендаций и разъяснений, позволяющих студенту оптимальным образом организовать процесс изучения данной дисциплины.

Содержание методических рекомендаций, как правило, может включать:

- Советы по планированию и организации времени, необходимого на изучение дисциплины. Описание последовательности действий студента, или «сценарий изучения дисциплины».

Утреннее время является самым плодотворным для учебной работы (с 8-14 часов), затем послеобеденное время (с 16-19 часов) и вечернее время (с 20-24 часов). Самый трудный материал рекомендуется к изучению в начале каждого временного интервала после отдыха. Через 1,5 часа работы необходим перерыв (10-15 минут), через 4 часа работы перерыв должен составлять 1 час. Частью научной организации труда является овладение техникой умственного труда. В норме студент должен уделять учению около 10 часов в день (6 часов в вузе, 4 часа – дома).

- Рекомендации по подготовке к практическим занятиям

Практические (семинарские) занятия составляют важную часть профессиональной подготовки студентов. Основная цель проведения практических (семинарских) занятий - формирование у студентов аналитического, творческого мышления путем приобретения практических навыков. Так же практические занятия проводятся с целью углубления и закрепления знаний, полученных на лекциях и в процессе самостоятельной работы над нормативными документами, учебной и научной литературой. При подготовке к практическому занятию для студентов необходимо изучить или повторить теоретический материал по заданной теме.

При подготовке к практическому занятию студенту рекомендуется придерживаться следующего алгоритма;

- 1) ознакомиться с планом предстоящего занятия;
- 2) проработать литературные источники, которые были рекомендованы, и ознакомиться с вводными замечаниями к соответствующим разделам.

Методические указания к практическим (семинарским) занятиям по дисциплине наряду с рабочей программой и графиком учебного процесса относятся к методическим документам, определяющим уровень организации и качества образовательного процесса.

Содержание практических (семинарских) занятий фиксируется в рабочих учебных программах дисциплин в разделах «Перечень тем практических (семинарских) занятий».

Важнейшей составляющей любой формы практических занятий являются задания. Основа в задании - пример, который разбирается с позиций теории, развитой в лекции. Как правило, основное внимание уделяется формированию конкретных умений, навыков, что и определяет содержание деятельности студентов - решение задач, лабораторные работы, уточнение категорий и понятий науки, являющихся предпосылкой правильного мышления и речи.

Практические (семинарские) занятия выполняют следующие задачи:

- стимулируют регулярное изучение рекомендуемой литературы, а также внимательное отношение к лекционному курсу;
- закрепляют знания, полученные в процессе лекционного обучения и самостоятельной работы над литературой;
- расширяют объём профессионально значимых знаний, умений, навыков;
- позволяют проверить правильность ранее полученных знаний;
- прививают навыки самостоятельного мышления, устного выступления;
- способствуют свободному оперированию терминологией;
- предоставляют преподавателю возможность систематически контролировать уровень самостоятельной работы студентов.

Методические указания к практическим (семинарским) занятиям по дисциплине должны быть ориентированы на современные условия хозяйствования, действующие нормативные документы, передовые технологии, на последние достижения науки, техники и практики, на современные представления о тех или иных явлениях, изучаемой действительности.

- Рекомендации по работе с литературой.

Работа с литературой важный этап самостоятельной работы студента по освоению предмета, способствующий не только закреплению знаний, но и расширению кругозора, умственных способностей, памяти, умению мыслить, излагать и подтверждать свои гипотезы и идеи. Кроме того, развиваются навыки научно-исследовательской работы, необходимые в дальнейшей профессиональной деятельности.

Приступая к изучению литературы по теме, необходимо составлять конспекты, выписки, заметки. Конспектировать в обязательном порядке следует труды теоретиков, которые позволяют осмыслить теоретический базис исследования. В остальном можно ограничиться выписками из изученных источников. Все выписки, цитаты обязательно должны иметь точный «обратный адрес» (автор, название работы, год издания, страница и т.д.). Желательно написать сокращенное название вопроса, к которому относится выписка или цитата. Кроме того, необходимо научиться сразу же составлять картотеку специальной литературы и публикаций источников, как предложенных преподавателем, так и выявленных самостоятельно, а также обратиться к библиографическим справочникам, летописи журнальных статей, книжной летописи, реферативным журналам. При этом публикации источников (статей, названия книг и т.д.) писать на отдельных карточках, заполнять которые необходимо согласно правилам библиографического описания (фамилия, инициалы автора, название работы. Место издания, издательство, год издания, количество страниц, а для журнальных статей – название журнала, год издания, номера страниц). На каждой карточке целесообразно фиксировать мысль автора книги или факт из этой книги лишь по одному конкретному вопросу. Если в работе, даже в том же абзаце или фразе, содержатся еще суждения или факты по другому вопросу, то их следует выписывать на отдельную карточку. Изложение должно быть сжатым, точным, без субъективных оценок. На оборотной стороне карточки можно делать собственные заметки о данной книге или статье, ее содержании, структуре, о том, на каких источниках она написана и пр.

- Разъяснения по поводу работы с контрольно-тестовыми материалами по курсу, рекомендации по выполнению домашних заданий.

Тестирование - это проверка, которая позволяет определить, соответствует ли реальное поведение программы ожидаемому, если выполнить специально подобранный набор тестов. Тест – это выполнение определенных условий и действий, необходимых для проверки работы тестируемой функции или её части. На каждый вопрос по дисциплине необходимо правильно ответить, выбрав один вариант.

10. ПЕРЕЧЕНЬ ИНФОРМАЦИОННЫХ ТЕХНОЛОГИЙ, ИСПОЛЬЗУЕМЫХ ПРИ ОСУЩЕСТВЛЕНИИ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

В учебном процессе по дисциплине предусмотрено использование информационных технологий:

- ✓ ведение практических занятий с использованием мультимедиа;
- ✓ интерактивные технологии (проведение диалогов, коллективное обсуждение различных подходов к решению той или иной учебно-профессиональной задачи);
- ✓ взаимодействие с обучающимися посредством электронной почты;
- ✓ совместная работа в Электронной информационно-образовательной среде СПбГАВМ: <https://spbgavm.ru/academy/eios>

10.2. Программное обеспечение

Перечень лицензионного и свободно распространяемого программного обеспечения, в том числе отечественного производства

№ п/п	Название рекомендуемых по разделам и темам программы технических и компьютерных средств обучения	Лицензия
1	MS PowerPoint	67580828
2	LibreOffice	свободное ПО
3	ОС Альт Образование 8	ААО.0022.00
4	АБИС "МАРК-SQL"	02102014155
5	MS Windows 10	67580828
6	Система КонсультантПлюс	503/КЛ
7	Android ОС	свободное ПО

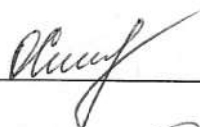
11. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКАЯ БАЗА, НЕОБХОДИМАЯ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ПО ДИСЦИПЛИНЕ

Наименование дисциплины (модуля), практик в соответствии с учебным планом	Наименование специальных помещений и помещений для самостоятельной работы	Оснащенность специальных помещений и помещений для самостоятельной работы
Аналитическая химия	104 (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	<i>Специализированная мебель:</i> парты, стулья, учебная доска. <i>Наглядные пособия и учебные материалы:</i> Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева, Таблица растворимости
	105 (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	<i>Специализированная мебель:</i> парты, стулья, учебная доска. <i>Наглядные пособия и учебные материалы:</i> Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева, Таблица растворимости

	206 Большой читальный зал (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Помещение для самостоятельной работы	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья <i>Технические средства обучения:</i> компьютеры с подключением к сети «Интернет» и доступом в электронную информационно-образовательную среду
	214 Малый читальный зал (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Помещение для самостоятельной работы	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья <i>Технические средства обучения:</i> компьютеры с подключением к сети «Интернет» и доступом в электронную информационно-образовательную среду
	324 Отдел информационных технологий (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья, специальный инвентарь, материалы и запасные части для профилактического обслуживания технических средств обучения
	Бокс № 3 Столярная мастерская (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья, специальный инвентарь, материалы для профилактического обслуживания специализированной мебели

Рабочую программу составил:

кандидат химических наук,
доцент


_____ А.В. Осипова


Рецензент:

доктор биологических наук,
профессор


_____ Л.Ю. Карпенко

Внешний рецензент:

Кандидат химических наук, доцент,
зав.кафедрой общей и медицинской химии
им. профессора В.В.Хорунжего
ФГБОУ ВО «Санкт-Петербургский
государственный педиатрический медицинский
университет»


_____ З. М. Саркисян

Приложение 1

Министерство сельского хозяйства Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Санкт-Петербургский государственный университет ветеринарной
медицины»

Кафедра неорганической химии и биофизики

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
текущего контроля/промежуточной аттестации обучающихся
при освоении ОПОП ВО, реализующей ФГОС ВО

по дисциплине

«АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»


Уровень высшего образования

БАКАЛАВРИАТ

Направление подготовки 36.03.01 Ветеринарно-санитарная экспертиза
Очная, очно-заочная (вечерняя), заочная формы обучения

Год начала подготовки - 2020

Рассмотрена и принята
на заседании кафедры
«26» июня 2020 г.
Протокол № 9

Зав. кафедрой
неорганической химии и биофизики
к.х.н., доцент
 Т.П.Луцко

Санкт-Петербург
2020 г.

1. ПАСПОРТ ФОНДА ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Таблица 1

№	Формируемые компетенции	Контролируемые разделы (темы) дисциплины	Оценочное средство
1.	УК-1	Предмет и задачи аналитической химии	Коллоквиум, тесты
2.		Химическое равновесие в гетерогенных системах	Коллоквиум, тесты
3.	ОПК-4	Качественный анализ	Коллоквиум
4.		Количественный анализ.	Коллоквиум
5.		Физико-химические и физические (инструментальные) методы анализа.	Коллоквиум

Примерный перечень оценочных средств

Таблица 2

№	Наименование оценочного средства	Краткая характеристика оценочного средства	Представление оценочного средства в фонде
1.	Коллоквиум	Средство контроля усвоения учебного материала темы, раздела или разделов дисциплины, организованное как учебное занятие в виде собеседования преподавателя с обучающимися	Вопросы по темам/разделам дисциплины
2.	Тест	Система стандартизированных заданий, позволяющая автоматизировать процедуру измерения уровня знаний и умений обучающегося	Фонд тестовых заданий

3. ПОКАЗАТЕЛИ И КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ КОМПЕТЕНЦИЙ НА РАЗЛИЧНЫХ ЭТАПАХ ИХ ФОРМИРОВАНИЯ, ОПИСАНИЕ ШКАЛ ОЦЕНИВАНИЯ

Таблица 3

Планируемые результаты освоения компетенции	Уровень освоения			Оценочное средство	
	неудовлетворительно	удовлетворительно	хорошо		отлично
Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1)					
ЗНАТЬ: методы критического анализа и оценки современных научных достижений; основные принципы критического анализа.	Уровень знаний ниже минимальных требований, имели место грубые ошибки	Минимально допустимый уровень знаний, допущено много нетрубных ошибок	Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, допущено несколько нетрубных ошибок	Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без ошибок.	Коллоквиум, тесты
УМЕТЬ: получать новые знания на основе анализа, синтеза и др.; собирать и обобщать данные по актуальным научным проблемам, относящимся к профессиональной области; осуществлять поиск информации и решений на основе действий, эксперимента и опыта.	При решении стандартных задач не продемонстрированы основные умения, имели место грубые ошибки	Продемонстрированы основные умения, решены типовые задачи с нетрубными ошибками, выполнены все задания, но не в полном объеме	Продемонстрированы все основные задачи с нетрубными ошибками, выполнены все задания в полном объеме, но некоторые с недочетами	Продемонстрированы все основные умения, решены все основные задачи с отдельными несущественными недочетами, выполнены все задания в полном объеме	Коллоквиум, тесты
ВЛАДЕТЬ: исследованиями проблем	При решении стандартных задач не	Имеется минимальный набор навыков для решения	Продемонстрированы базовые навыки при	Продемонстрированы навыки при решении	Коллоквиум, тесты

<p>профессиональной деятельности с применением анализа, синтеза и других методов интеллектуальной деятельности; выявлением проблем и использованием адекватных методов для их решения; демонстрацией оценочных суждений в решении проблемных профессиональных ситуаций.</p>	<p>продемонстрированы базовые навыки, имели место грубые ошибки</p>	<p>стандартных задач с некоторыми недочетами</p>	<p>решения стандартных задач с некоторыми недочетами</p>	<p>нестандартных задач без ошибок и недочетов</p>	
<p>Способен обобщать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач (ОПК-4).</p>					
<p>ЗНАТЬ: химическую символику: знаки химических элементов, формулы химических веществ и уравнения химических реакций</p>	<p>Уровень знаний ниже минимальных требований, имели место грубые ошибки</p>	<p>Минимально допустимый уровень знаний, допущено много неточных ошибок</p>	<p>Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, допущено несколько неточных ошибок</p>	<p>Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без ошибок.</p>	<p>Коллоквиум, тесты</p>
<p>УМЕТЬ: вычислять: массовую долю химического элемента по формуле соединения; массовую долю растворенного вещества в растворе; количество вещества, объем или массу по количеству вещества, объему или массе реагентов или продуктов реакции. - применять знания теоретических основ аналитической химии в</p>	<p>При решении стандартных задач не продемонстрированы базовые умения, имели место грубые ошибки</p>	<p>Продемонстрированы основные умения, решены типовые задачи с неточными ошибками, выполнены все задания, но не в полном объеме</p>	<p>Продемонстрированы все основные умения, решены все основные задачи с неточными ошибками, выполнены все задания в полном объеме, но некоторые с</p>	<p>Продемонстрированы все основные умения, решены все основные задачи с отдельными несущественными недочетами, выполнены все задания в полном объеме</p>	<p>Коллоквиум, тесты</p>

<p>выборе и проведении аналитического эксперимента;</p> <ul style="list-style-type: none"> - выполнять подготовительные и основные операции при проведении химического и физико-химического анализа; - оценивать возможность использования химической реакции в химическом анализе. 			<p>недочетами</p>		
<p>ВЛАДЕТЬ:</p> <ul style="list-style-type: none"> - современной химической терминологией, знанием, умением и компетенциями, приобретёнными в процессе предшествующего изучения общей и неорганической химии; - основными навыками обращения с лабораторным оборудованием и посудой. 	<p>При решении стандартных задач не продемонстрированы базовые навыки, имели место грубые ошибки</p>	<p>Имеется минимальный набор навыков для решения стандартных задач с некоторыми недочетами</p>	<p>Продемонстрированы базовые навыки при решении стандартных задач с некоторыми недочетами</p>	<p>Продемонстрированы навыки при решении нестандартных задач без ошибок и недочетов</p>	<p>Коллоквиум, тесты</p>

4. ПЕРЕЧЕНЬ КОНТРОЛЬНЫХ ЗАДАНИЙ И ИНЫХ МАТЕРИАЛОВ, НЕОБХОДИМЫХ ДЛЯ ОЦЕНКИ ЗНАНИЙ, УМЕНИЙ, НАВЫКОВ И ОПЫТА ДЕЯТЕЛЬНОСТИ

4.1. Типовые задания для текущего контроля успеваемости

4.1.1. Вопросы для коллоквиума

Вопросы для оценки компетенции УК-1 «Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач»

По разделу: «Предмет и задачи аналитической химии»:

1. Содержание, цели и задачи аналитической химии.
2. История развития аналитической химии.
3. Современная классификация методов анализа.

По разделу: «Химическое равновесие в гетерогенных системах»:

1. Производство растворимости. Условия образования и растворения осадков.
2. Разделение, выделение и концентрирование веществ в химическом анализе.
3. Применение химического осаждения, ионного обмена, экстрагирования и других методов разделения веществ.

Вопросы для оценки компетенции ОПК-4 «Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач».

По разделу: «Качественный анализ»:

1. Основные принципы качественного анализа.
2. Особенности аналитических реакций и способы их выполнения.
3. Макро-, микро-, полумикро- и ультрамикрoанализ.
4. Лабораторное оборудование и техника полумикрoанализа.
5. Современные типы классификации катионов анионов.
6. Основные качественные реакции катионов и анионов.

По разделу: «Количественный анализ»:

1. Предмет и методы количественного анализа.
2. Современная классификация методов количественного анализа.
3. Химические методы анализа.
4. Точность аналитических измерений. Метрологическая основа контроля результатов анализа.

5. Лабораторное оборудование в количественном анализе.
6. Гравиметрический анализ. Подготовка вещества, выбор величины навески. Растворение анализируемого вещества.
7. Условия осаждения, фильтрование, высушивание и прокаливание осадка. Гравиметрический фактор. Расчёты в гравиметрическом анализе.
8. Объёмные (титриметрические методы анализа).
9. Принцип титриметрических методов анализа и область их применения. Способы приготовления стандартных растворов.
10. Вычисление в титриметрии.
11. Измерительная посуда, применяемая в объёмных методах анализа. Принципы прямого, косвенного и обратного титрования.
12. Методы определения точки эквивалентности.
13. Сущность кислотно-основного титрования.
14. Индикаторы кислотно-основного титрования.
15. Кривые титрования. Выбор индикатора.
16. Примеры использования кислотно-основной титриметрии для определения различных веществ.
17. Окислительно-восстановительное титрование (редоксиметрия).
18. Направление протекания ОВР.
19. Окислительно-восстановительная активность веществ.
20. Окислительно-восстановительные потенциалы. Уравнение Нернста. Возможность использования ОВР для количественного определения веществ. Примеры редоксиметрии: перманганатометрия, дихроматометрия, йодометрия.
21. Индикаторы окислительно-восстановительного титрования. Кривые титрования.
22. Комплексонометрическое титрование. Сущность метода, особенности используемых титрантов.
23. Хелатообразующие индикаторы. Способы хелатометрического титрования. Определение общей жёсткости воды.

По разделу: «Физико-химические и физические (инструментальные) методы анализа»:

1. Значение инструментальных методов анализа, их преимущество. Классификация физико-химических и физических методов анализа. Оптические методы анализа. Основной закон светопоглощения (закон Бугера-Ламберта-Бэра).
2. Фотоколориметрия.
3. Классификация методов.
4. Метод калибровочного графика. Определение некоторых ионов металла (меди, железа III, марганца II) в растворе.
5. Сущность спектрофотометрического анализа и область его применения.
6. Физико-химические методы анализа.

7. Рефрактометрия. Сущность метода, область применения, аппаратура, принцип действия.
8. Потенциометрический анализ. Сущность метода, область его применения, применяемая аппаратура, ионселективные электроды, потенциометры. Примеры использования потенциометрии для определения содержания различных ионов в растворе.
9. Хроматографический анализ. Классификация методов хроматографии. Жидкостная адсорбционная хроматография.
10. Распределительная газо-жидкостная хроматография.
11. Жидкостная распределительная хроматография.
12. Распределительная хроматография на бумаге.

4.1.2. Тесты

Тесты для оценки компетенции: УК-1 «Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач»

1. Качественной реакцией на бромид-ион является реакция с:

1) катионом кальция	3) катионом натрия
2) катионом серебра	4) катионом железа (2+)
2. Концентрация ионов Pb^{2+} в насыщенном растворе $PbSO_4$ ($IP_{PbSO_4} = 1,6 \cdot 10^{-8}$) равна:

1) $1,26 \cdot 10^{-4}$	2) $1,6 \cdot 10^{-8}$	3) $0,8 \cdot 10^{-4}$	4) $3,2 \cdot 10^{-4}$
-------------------------	------------------------	------------------------	------------------------
3. На титрование 20 мл раствора гидроксида натрия израсходовано 25 мл 0,08 Н раствора соляной кислоты. Масса (г) щелочи в 200 мл этого раствора равна:

1) 0,8000	2) 1,6000	3) 2,4215	4) 3,2143
-----------	-----------	-----------	-----------
4. Молярная концентрация эквивалента раствора серной кислоты, на титрование 10 мл которой израсходовано 12,8 мл раствора гидроксида калия с концентрацией 0,1215 Н, равна:

1) 0,1813	2) 0,1555	3) 0,0949	4) 0,1432
-----------	-----------	-----------	-----------
5. При определении содержания ионов кальция в растворе методом комплексонометрического титрования для определения точки эквивалентности используют индикатор:

1) метиловый красный	3) хромоген чёрный
2) крахмал	4) фенолфталеин
6. Титр (г/мл) 0,2 Н раствора ортофосфорной кислоты равен:

1) 0,006533	2) 0,0196	3) 0,0006533	4) 0,00285
-------------	-----------	--------------	------------
7. Титр раствора гидроксида калия с молярной концентрацией эквивалента 0,1525 Н по серной кислоте равен:

- 1) 0,01495 2) 0,007473 3) 0,008415 4) 0,02845

8. Основной закон светопоглощения – это закон:

- 1) Кулона 3) Ламберта-Бугера-Бера
2) Фарадея 4) Гесса

9. Оптическая плотность раствора, имеющего молярный коэффициент светопоглощения 288 и молярную концентрацию вещества 0,0025 моль/л, измеренная в кювете толщиной 1 см, равна:

- 1) 0,75 2) 0,72 3) 0,38 4) 0,49

10. Рассчитать массу растворённого в мерной колбе на 250 мл сероводорода, если 20 мл этого раствора оттитровали 0,1 Н раствором перманганата калия в серно-кислом растворе. Расход титранта составил 17,25 мл

- 1) 0,6814 2) 3,4069 3) 0,7331 4) 0,3666

4.2. Типовые задания для промежуточной аттестации

4.2.1. Вопросы к зачету

Формируемые компетенции:

Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач (УК-1)

1. История развития аналитической химии.
2. Классификация методов анализа.
3. Химическое равновесие в гетерогенных системах.
4. Основные принципы качественного анализа.
5. Фиксаналы.
6. Стандартные растворы.
7. Стандартизированные растворы.

Способен обосновывать и реализовывать в профессиональной деятельности современные технологии с использованием приборно-инструментальной базы и использовать основные естественные, биологические и профессиональные понятия, а также методы при решении общепрофессиональных задач (ОПК-4)

1. Количественные методы анализа.
2. Гравиметрия.
3. Объёмные методы анализа.
4. Точка эквивалентности.
5. Приготовление стандартных растворов.
6. Сущность титриметрического анализа.
7. Основные расчёты в титриметрии.

8. Приготовление стандартных растворов для кислотно-основного титрования.
9. Определение содержания кислоты в растворе методом прямого титрования.
10. Определение содержания гидрата аммиака в растворе ветеринарного препарата методом обратного титрования.
11. Кривые титрования.
12. Индикаторы в титриметрии.
13. Определение качества ветеринарного препарата, содержащего пероксид водорода, методом перманганатометрии.
14. Определение содержания активного хлора в хлорной извести методом йодиметрии.
15. Определение общей жёсткости воды методом комплексонометрии.
16. Определение содержания ионов кальция и магния в растворе.
17. Определение содержания ионов меди в растворе фотоколориметрическим методом.

5. МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ, ОПРЕДЕЛЯЮЩИЕ ПРОЦЕДУРЫ ОЦЕНИВАНИЯ ЗНАНИЙ, УМЕНИЙ И НАВЫКОВ И ОПЫТА ДЕЯТЕЛЬНОСТИ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩИХ ЭТАПЫ ФОРМИРОВАНИЯ КОМПЕТЕНЦИЙ

Критерии оценивания знаний обучающихся при проведении коллоквиума:

- **Отметка «отлично»** - обучающийся четко выражает свою точку зрения по рассматриваемым вопросам, приводя соответствующие примеры.
- **Отметка «хорошо»** - обучающийся допускает отдельные погрешности в ответе
- **Отметка «удовлетворительно»** - обучающийся обнаруживает пробелы в знаниях основного учебного и нормативного материала.
- **Отметка «неудовлетворительно»** - обучающийся обнаруживает существенные пробелы в знаниях основных положений дисциплины, неумение с помощью преподавателя получить правильное решение конкретной практической задачи.

Критерии оценивания знаний обучающихся при проведении тестирования:

Результат тестирования оценивается по процентной шкале оценки. Каждому обучающемуся предлагается комплект тестовых заданий из 5 вопросов:

- **Отметка «отлично»** – 5 правильных ответов.

- **Отметка «хорошо»** – 4 правильных ответов.
- **Отметка «удовлетворительно»** – 3 правильных ответа.
- **Отметка «неудовлетворительно»** – менее 2 правильных ответов

Критерии знаний при проведении зачета:

• **Оценка «зачтено»** должна соответствовать параметрам любой из положительных отметок («отлично», «хорошо», «удовлетворительно»).

• **Оценка «не зачтено»** должна соответствовать параметрам отметки «неудовлетворительно».

• **Отметка «отлично»** – выполнены все виды учебной работы, предусмотренные учебным планом. Обучающийся демонстрирует соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателям, оперирует приобретенными знаниями, умениями, навыками, применяет их в ситуациях повышенной сложности. При этом могут быть допущены неточности, затруднения при аналитических операциях, переносе знаний и умений на новые, нестандартные ситуации.

• **Отметка «хорошо»** – выполнены все виды учебной работы, предусмотренные учебным планом. Обучающийся демонстрирует соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателям, оперирует приобретенными знаниями, умениями, навыками, применяет их в стандартных ситуациях. При этом могут быть допущены незначительные ошибки, неточности, затруднения при аналитических операциях, переносе знаний и умений на новые, нестандартные ситуации.

• **Отметка «удовлетворительно»** – не выполнен один или более видов учебной работы, предусмотренных учебным планом. Обучающийся демонстрирует неполное соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателям, допускаются значительные ошибки, проявляется частичное отсутствие знаний, умений, навыков по ряду показателей, обучающийся испытывает значительные затруднения при оперировании знаниями и умениями при их переносе на новые ситуации.

• **Отметка «неудовлетворительно»** – не выполнены виды учебной работы, предусмотренные учебным планом. Демонстрирует неполное соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателей, допускаются значительные ошибки, проявляется отсутствие знаний, умений, навыков по большому ряду показателей, обучающийся испытывает значительные затруднения при оперировании знаниями и умениями при их переносе на новые ситуации.

РЕЦЕНЗИЯ
на рабочую программу по дисциплине
«АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»
Уровень высшего образования БАКАЛАВРИАТ
Направление подготовки 36.03.01 – Ветеринарно-санитарная экспертиза

Разработчик: кандидат химических наук, доцент Осипова А.В.

Кафедра: неорганической химии и биофизики ФГБОУ ВО «Санкт-Петербургский государственный университет ветеринарной медицины»

Рабочая программа составлена в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования (уровень высшего образования: бакалавриат; направление подготовки: 36.03.01 Ветеринарно-санитарная экспертиза) и учебным планом ФГБОУ ВО СПбГУВМ.

Основу рабочей программы составляет содержание, направленное на достижение поставленных целей и задач при изучении учебной дисциплины Б.1.О.37 «Аналитическая химия». Содержание рабочей программы структурировано на основе компетентностного подхода. В соответствии с этим при изучении данной дисциплины у обучающихся развиваются общепрофессиональная и профессиональная компетенции.

Рабочая программа содержит фонд оценочных средств, который включает в себя: вопросы к зачету, экзамену и тестовые задания, необходимые для проведения текущего контроля и промежуточной аттестации.

Рекомендуемая литература к программе достаточна, современна и в полной мере отражает материал, направленный на формирование указанной компетенции.

Материально-техническое обеспечение дисциплины Б.1.О.37 «Аналитическая химия» имеет средства обучения, обеспечивающие проведение всех видов учебной работы.

Считаю, что данная рабочая программа учебной дисциплины Б.1.О.37 «Аналитическая химия» соответствует современным требованиям по разработке рабочих программ и может быть использована в качестве действующей рабочей программы по направлению подготовки 36.03.01 Ветеринарно-санитарная экспертиза.

Рецензент,
доктор биологических наук,
профессор, заведующая кафедрой
биохимии и физиологии
ФГБОУ ВО СПбГУВМ
Дата 29.06.2020



Карпенко
Лариса Юрьевна

Рецензия рассмотрена на заседании методической комиссии факультета протокол
№ 7 от 30.06.2020 г.

Председатель методической комиссии факультета,
Кандидат ветеринарных наук, доцент
ФГБОУ ВО СПбГУВМ

Дата 30.06.2020



В.А.Трушкин

РЕЦЕНЗИЯ
на рабочую программу по дисциплине
«АНАЛИТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»
Уровень высшего образования БАКАЛАВРИАТ
Направление подготовки 36.03.01 – Ветеринарно-санитарная экспертиза

В программе отражены:

1. Цели освоения дисциплины, соотнесенные с общими целями ОПОП.
2. Место дисциплины в структуре ОПОП. Дано описание логической и содержательно-методической взаимосвязи с другими частями ОПОП. Указаны требования к «входным» знаниям, умениям и готовностям обучающегося, необходимые при освоении данной дисциплины и приобретенные в результате освоения предшествующих дисциплин. Также указаны теоретические дисциплины и практики, для которых освоение данной дисциплины необходимо как предшествующее.
3. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины. Указан перечень и описание компетенций, а также требования к знаниям, умениям и навыкам, полученным в ходе изучения дисциплины.
4. Структура и содержание дисциплины:
 - общая трудоемкость дисциплины в зачетных единицах и часах;
 - формы контроля по учебному плану;
 - тематический план изучения учебной дисциплины;
 - программы лекционных, семинарских (практических) занятий, самостоятельной работы содержат тематические планы, перечни основных понятий и категорий, списки литературы.
5. Образовательные технологии, указанные по видам учебной работы (аудиторной, внеаудиторной).
6. Оценочные средства для текущего контроля успеваемости, промежуточной аттестации по итогам освоения дисциплины и учебно-методическое обеспечение. Приводятся контрольные вопросы и задания для проведения текущего контроля и промежуточной аттестаций по итогам освоения дисциплины, а также для контроля самостоятельной работы обучающегося по отдельным разделам дисциплины.
7. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины содержит перечень основной литературы, дополнительной литературы, программного обеспечения и Интернет-ресурсы.
8. Материально-техническое обеспечение дисциплины. Указаны фактические специализированные лаборатории и кабинеты с перечнем оборудования и технических средств обучения, обеспечивающих проведение всех видов учебной работы.

Заключение:

На основании вышеизложенного, рассматриваемая рабочая программа может быть использована для обеспечения основной образовательной программы по направлению подготовки 36.03.01 Ветеринарно-санитарная экспертиза.

Рецензент:

к.х.н., доцент, зав. кафедрой общей
и медицинской химии
им. профессора В.В. Хорунжего
ФГБОУ ВО «Санкт-Петербургский
государственный педиатрический
медицинский университет»

С.М. Саркисян



*Подпись руки
по кадрам*

*заверю, специалист
Талимова К.Ю.*